TO 12 MAY 200

(12) NACH DEM VER GÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMEN EIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



## . I NERVO BIRRARI IN BIRRAR DIGIN BOTIN BOTIN

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum 27. Mai 2004 (27.05.2004)

PCT

## (10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 2004/044036 A1

(51) Internationale Patentklassifikation?: C08L 83/08 C08J 3/03,

**HOHBERG, Thomas** [DE/DE]; Kolmarer Strasse 8, 33699 Bielefeld (DE).

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP2003/012430

003/012430

(22) Internationales Anmeldedatum:

6. November 2003 (06.11.2003)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität: 102 53 044.0 14. November 2002 (14.11.2002) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): WACKER-CHEMIE GMBH [DE/DE]; Hanns-Seidel-Platz 4, 81737 München (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): SCHNEIDER, Otto [DE/DE]; Carl-Bosch-Strasse 6, 84489 Burghausen (DE).

(74) Anwälte: FRITZ, Helmut usw.; Wacker-Chemie GmbH,

(81) Bestimmungsstaaten (national): CN, JP, PL, US.

Hanns-Seidel-Platz 4, 81737 München (DE).

(84) Bestimmungsstaaten (regional): europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR).

#### Veröffentlicht:

mit internationalem Recherchenbericht

 vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche geltenden Frist; Veröffentlichung wird wiederholt, falls Änderungen eintreffen

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: HIGHLY CONCENTRATED OIL-IN-WATER SILICONE EMULSIONS

(54) Bezeichnung: HOCHKONZENTRIERTE ÖL-IN-WASSER-EMULSIONEN VON SILICONEN

(57) Abstract: The invention relates to highly concentrated oil-in water organopolysiloxane emulsions. Said emulsions contain: (A) at least 45 wt. % organopolysiloxane, which together with the elements Si, O, C, H also contains elements selected from N and S; (B) emulsifiers; and (C) water. According to the invention, the highly concentrated emulsions have a pH value of at least 7.5 and a maximum viscosity of 50,000 mPa.s at 25 °C.

(57) Zusammenfassung: Gegenstand der Erfindung sind hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Organopolysiloxanen, welche(A) mindestens 45 Gew.-% Organopolysiloxan, das neben den Elementen Si, O, C, H auch Elemente enthält, die ausgewähltwerden aus N und S,(B) Emulgator und (C) Wasser enthalten, wobei die hochkonzentrierten Emulsionen einen pH-Wert vonmindestens 7,5 und eine Viskosität bei 25 °C von höchstens 50 000 mPa.s besitzen.



004/044036

20

35

## Hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Siliconen

Die Erfindung betrifft hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Si, O, C, H enthaltenden Organopolysiloxanen, die desweiteren die Elemente N und/oder S enthalten ,mit einem pH-Wert von mindestens 7,5 und ein Verfahren zur Herstellung von Emulsionen mit enger Teilchengrößenverteilung.

Emulsionen von Siliconen werden seit Jahrzehnten in großen 10 Mengen hergestellt und gehandelt.

Emulsionen sind disperse Systeme von zwei oder mehreren miteinander nicht mischbaren Flüssigkeiten. Bekannte Klassen von Emulsionen sind die Mikro- und Makroemulsionen, wobei noch zwischen Öl-in-Wasser- und Wasser-in-Öl-Emulsionen unterschieden wird.

Stand der Technik ist, in Wasser nicht mischbare Stoffe, z. B. Siliconöle, zusammen mit einem oder mehreren Emulgatoren in Wasser stabil in kleine Tröpfchen zu zerteilen. Gegebenenfalls werden der Emulsion ein Konservierungsmittel sowie weitere Zusätze zugesetzt.

Hochkonzentrierte Emulsionen, d.h. Emulsionen, die mehr als 40
% Siloxan enthalten, sind oftmals Wasser-in-Öl-Emulsionen (W/O-Emulsionen). Diese W/O-Emulsionen sind jedoch nicht wasserverdünnbar und somit für technische Anwendungen nicht vorteilhaft. Vorteilhaft sind hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen, die sofort mit Wasser weiter verdünnt werden können.

Es ist bekannt, dass insbesondere bei aminofunktionellen Siloxanemulsionen der Zusatz von Säure bzw. die zumindest teilweise Überführung der Aminogruppen in Ammoniumionen die Emulsionsstabilität erheblich verbessert, bzw. bei vielen Emulsionen zwingend erforderlich ist um eine für den Verkauf ausreichende Lagerstabilität zu erhalten. Dies gilt insbesondere dann, wenn höhere Temperaturen im Bereich von 35 -

50 °C bei der Lagerung nicht ausgeschlossen werden können. Ferner ist der pH-Wert, wie in den zitierten Patenten beschrieben, auch für eine ungestörte Anwendung wichtig. Die bekannten Aminosiloxan-Emulsionen werden bei pH-Werten > 7 instabil, und es scheidet sich Siliconöl ab, was zu unerwünschten Siliconflecken auf dem Textil führt. Dies ist beispielsweise bekannt aus DE 196 52 524 A1 und DE 100 04 321 A1.

10 Eine Konsequenz daraus ist nicht zuletzt aus der Tatsache ersichtlich, dass bei praktisch allen im Markt vertriebenen Siloxanemulsionen vorhandene Aminogruppen zumindest teilweise mit Säure in Ammoniumgruppen überführt vorliegen.

In beipielsweise EP 417 047 A, EP 459 821 und EP 404 027 sind Mikro- oder Makroemulsionen von Aminosiloxanen beschrieben, wobei stets mit Säure und ggfs. weiteren, stabilisierenden Zusätzen gearbeitet wird. Ferner sind Emulsionen von Aminosiloxan bekannt, wobei darauf hingewiesen wird, dass das Aminosiloxan teilweise in Salzform vorliegt, was ein indirekter Hinweis auf die Mitverwendung von Säure ist. Teilversalzte Aminosiloxane sind beispielsweise beschrieben in DE 4 004 946, wobei aus den Ausführungs-Beispielen klar hervorgeht, dass Säure eingesetzt wird.

25

30

5

Emulsionen von stickstoffhaltigen Siloxanen, die ohne Säure, jedoch mit geringem Siloxangehalt in der Emulsion hergestellt werden, sind beispielsweise beschrieben in DE 3 842 471; hier handelt es sich um eine Amidosiloxanmikroemulsion mit einem Siloxangehalt von 15%.

Obwohl viele Argumente wie verringerte Transport- und Lagerhaltungskosten für die Verwendung möglichst konzentrierter Emulsionen sprechen, liegt der Festgehalt von im Markt 35 vertriebenen Siloxanmakroemulsionen typischerweise deutlich unter 50%. Dies ist darauf zurückzuführen, dass höher konzentrierte Siloxanemulsionen zwar mit den bestehenden Techniken herstellbar sind, jedoch eine derart hohe Viskosität aufweisen, bzw. typischerweise während der Lagerung einen derartigen Anstieg der Viskosität zeigen, dass sie für den überwiegenden Teil der Anwendungen, die gute Fließfähigkeit und einfache Verdünnbarkeit ohne aufwändige technische Hilfsmittel erfordern, nicht geeignet sind.

Dass hochkonzentrierte Emulsionen oftmals sehr hochviskos, und damit praktisch nicht mehr handhabbar sind, ist aus DE 198 35 227 Al zu entnehmen.

10

15

20

5

Es ist deshalb von Interesse, hochkonzentrierte Emulsionen herzustellen, die nicht durch Zusätze in der gewünschten Dünnflüssigkeit erhalten werden. Ferner ist es von besonderem Interesse, hochkonzentrierte, dünnflüssige, stabile Emulsionen bereitzustellen, die nur einen geringen Emulgatoranteil enthalten.

Gegenstand der Erfindung sind hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Organopolysiloxanen, welche

- (A) mindestens 45 Gew.-% Organopolysiloxan, das neben den Elementen Si, O, C, H auch Elemente enthält, die ausgewählt werden aus N und S,
- (B) Emulgator und
- (C) Wasser enthalten, wobei die hochkonzentrierten Emulsionen einen pH-Wert von mindestens 7,5 und eine Viskosität bei 25 °C von höchstens 50 000 mPa.s besitzen.
- Die erfindungsgemäßen Emulsionen zeichnen sich durch folgende Eigenschaften aus: Sie sind trotz des hohen Siloxangehaltes leicht fließfähig und relativ niederviskos, gut mit Wasser verdünnbar und bilden dann stabile Folgemulsionen; sie sind sowohl in konzentrierter als auch in verdünnter Form gut
- lagerstabil. Als gut fließfähig werden Emulsionen bezeichnet, deren Viskosität bei 25 °C höchstens 50 000, insbesondere höchstens 30 000 und bevorzugt höchstens 15 000 mPa.s beträgt.

werden.

Der pH-Wert der fertigen Emulsion liegt bei mindestens 7,5 und bevorzugt bei mindestens 8. Die erfindungsgemäßen Emulsionen weisen vorzugsweise eine enge Partikelgrößenverteilung auf. Die mittleren Partikelgrößen liegen vorzugsweise im Bereich von 10 bis 500 nm, insbesondere bei 10 bis 300 nm. Hergestellt werden diese Emulsionen vorzugsweise mit den üblichen Emulgierapparaten (z.B. Kolloidmühle, Hochgeschwindigkeitsrührer/Dissolver, Rotor-/ Stator-Dispergiermaschinen, Ultraschallgeräte und Hochdruckhomogenisatoren) in kontinuierlicher oder 10 diskontinuierlicher (Batch) Fahrweise. Häufig wird die Batchweise Herstellung in einem gerührten Kessel, der als Scherwerkzeug einen Rotor-Stator-Homogenisator im Kessel (z.B. Typ UMA 9/50 von Fa. IKA-Werke, D-79219 Staufen) oder außerhalb des Rührkessels in einer Umpumpleitung (z.B. DISHO S-160-85 der 15 Fa. Koruma, D-79359 Neuenburg) besitzt. Gegebenenfalls kann in die Umpumpleitung eine zusätzliche Förderpumpe zur

Die erfindungsgemäßen Emulsionen weisen gegenüber bekannten Siloxanemulsionen, bei denen z.B. typischerweise 50 % der in Form von Aminoethylaminopropylresten vorliegenden Aminogruppen im Silicon durch Säure protoniert vorliegen, eine vergleichbare Lagerstabilität auf, und besitzen jedoch eine wesentlich niedrigere Viskosität bei gleichzeitig verbesserter Löslichkeit. Ein weiterer Vorteil ist, dass daraus hergestellte Verdünnungen mit z.B. 10 % Festgehalt, auch nach 2 Wochen

30 Lagerung bei 50°C stabil sind.

Nicht erfindungsgemäße essigsäurehaltige Emulsionen-Konzentrate werden unter diesen Lagerbedingungen standfest und somit unbrauchbar.

Druckerhöhung gegebenenfalls mit Druckregulierung sowie zur Förderung hochviskoser Zwischen- oder Endprodukte eingebaut

Ferner ist die Stabilität der aus erfindungsgemäßen Emulsionen hergestellten, ohne oder nur mit geringer Scherung verdünnten Verdünnungen höher als die direkt bei der Emulsionsherstellung auf den Festgehalt des Endprodukts verdünnten Emulsionen. Dies

15

20

25

30

trifft auch bei erhöhter Temperatur z.B. im Bereich von 35 - 50 °C zu. Es wurde auch überraschend gefunden, dass erfindungsgemäße Emulsionen, die ohne oder nur mit geringer Scherung verdünnt werden, insbesondere nur durch Schütteln bzw. mit einem langsam laufenden Rührer, nach der Verdünnung eine engere Teilchengrößenverteilung aufweisen als solche direkt bei der Emulsionsherstellung auf den Festgehalt des Endprodukts verdünnten Emulsionen.

Die Erfindung betrifft auch ein Verfahren zur Herstellung von Emulsionen mit enger Teilchengrößenverteilung, bei dem erfindungsgemäße hochkonzentrierte Emulsionen ohne oder nur mit geringer Scherung verdünnt werden. Vorzugsweise beträgt die Scherung maximal 100·1/sec, insbesondere maximal 50·1/sec.

Vorzugsweise sind in den erfindungsgemäßen Emulsionen höchstens 20 %, besonders bevorzugt höchstens 10 %, insbesondere höchstens 5 % der Gruppen, die Elemente N und/oder S enthalten, protoniert. Insbesondere liegen keine protonierten Gruppen vor, die Elemente N und/oder S enthalten.

Organopolysiloxan (A) ist vorzugsweise bei 25°C flüssig und weist vorzugsweise Viskositäten von 0,5 bis 500 000 mPa·s, insbesondere 2 bis 80 000 mPa·s auf.

Organopolysiloxane (A) sind vorzugsweise aus Einheiten der allgemeinen Formel I

$$R_a Y_b Si(OR^1)_C O_{4-(a+b+c)}$$
 (I),

aufgebaut, worin

- R Wasserstoffatom oder einen einwertigen organischen Rest, der Elemente enthält, die ausgewählt werden aus O, C und H,
- 35 R<sup>1</sup> Wasserstoffatom, einen Alkylrest oder einen Alkoxyalkylrest,

- Y einen einwertigen, SiC-gebundenen Rest, der Elemente enthält, die ausgewählt werden aus O, C und H, und zusätzlich Elemente enthält, die ausgewählt werden aus N und S,
- 5 a 0, 1, 2 oder 3,

35

- b 0, 1, oder 2 und
- c 0, 1, 2 oder 3 bedeuten,

mit der Maßgabe, daß die Summe aus a, b und c in den Einheiten der allgemeinen Formel (I) kleiner oder gleich 3 ist und pro Molekül mindestens ein Rest Y enthaltend ist.

Beim Rest R handelt es sich vorzugsweise um einwertige Kohlenwasserstoffreste mit 1 bis 18 Kohlenstoffatom(en).

- Beispiel für Reste R sind Alkylreste, wie der Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, iso-Propyl-, n-Butyl-, iso-Butyl-, tert.-Butyl-, n-Pentyl-, iso-Pentyl-, neo-Pentyl-, tert.-Pentylrest, Hexylreste, wie der n-Hexylrest, Heptylreste, wie der n-Heptylrest, Octylreste, wie der n-Octylrest und iso-Octylrest,
- wie der 2,2,4-Trimethylpentylrest, Nonylreste, wie der n-Nonylrest, Decylreste, wie der n-Decylrest, Dodecylreste, wie der n-Dodecylrest, Octadecylreste, wie der n-Octadecylrest; Alkenylreste, wie der Vinyl- und der Allylrest, Cycloalkylreste, wie Cyclopentyl-, Cyclohexyl-,
- Cycloheptylreste und Methylcyclohexylreste, Arylreste, wie der Phenyl-, Naphthyl-, Anthryl- und Phenanthrylrest; Alkarylreste, wie o-, m-, p-Tolylreste, Xylylreste und Ethylphenylreste; Aralkylreste, wie der Benzylrest, der α- und der β-Phenylethylrest, wobei der Methylrest, Ethylrest, n-Propylrest,
- 30 Iso-Propylrest und n-Butylrest bevorzugt sind und der Methylrest besonders bevorzugt ist.

Beim Rest R<sup>1</sup> handelt es sich vorzugsweise um Alkylreste mit 1 bis 4 Kohlenstoffatom(en). Bespiele für Alkylreste R<sup>1</sup> sind der Methyl-, Ethyl-, n-Propyl-, iso-Propyl-, n-Butyl-, iso-Butylund tert.-Butylrest, wobei der Methyl- und Ethylrest bevorzugt sind.

Beispiele für Alkoxyalkylreste sind der Methoxyethyl- und der Ethoxyethylrest.

Bevorzugte Beipiele für die Reste Y sind solche der allgemeinen Formel II

$$R^{2}2^{NR^{3}(-NR^{2}-R^{3})}x^{-}$$
 (II),

10

5

worin

- ${f x}$  0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 10,
- R<sup>2</sup> Wasserstoff, einen Alkylrest, Cycloalkylrest oder einen Rest der Formeln -C(=0)-R oder -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-C(=0)-O-R und
- 15 R<sup>3</sup> einen zweiwertigen Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12

  Kohlenstoffatomen je Rest bedeuten und
  R die oben dafür angegebene Bedeutung hat.

Die Beispiele für Alkyl- und Cycloalkylrest R gelten in vollem 20 Umfang auch für Alkyl- bzw. Cycloalkylreste  $R^2$ .

Vorzugsweise ist an jedes Stickstoffatom in den Resten der allgemeinen Formel (II) mindestens ein Wasserstoffatom gebunden.

25

Beispiele für Reste R<sup>3</sup> sind der Methylen-, Ethylen-, Propylen-, Butylen-, Cyclohexylen-, Octadecylen-, Phenylen- und Butenylenrest, wobei, insbesondere wegen der leichten Zugänglichkeit, der n-Propylenrest bevorzugt ist.

30

Beispiele für Reste Y sind:

 $H_2N(CH_2)_3$ -

 $H_2N(CH_2)_2$  NH(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>-

 $H_2N(CH_2)_2 H_3CNH(CH_2)_3 H_2N(CH_2)_4 H_2N(CH_2)_5-$ 

5  $H(NHCH_2CH_2)_3$ - $C_4H_9NH(CH_2)_2NH(CH_2)_2$ - und  $Cyclo-C_6H_{11}NH(CH_2)_3$ - ,

wobei H<sub>2</sub>N(CH<sub>2</sub>)<sub>2</sub>NH(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>- besonders bevorzugt ist.

10 Bevorzugte Beipiele für die Reste Y sind auch solche der allgemeinen Formel III

 $R^2-S-R^3-$  (III),

15 worin

20

 $R^2$  und  $R^3$  die oben dafür angegebenen Bedeutungen haben.

Der durchschnittliche Wert von a beträgt vorzugsweise 1,66 bis 1,99, besonders bevorzugt 1,40 bis 1,96. Der durchschnittliche Wert von b beträgt vorzugsweise 0,01 bis 0,25, besonders bevorzugt 0,02 bis 0,17. Der durchschnittliche Wert von c beträgt vorzugsweise 0 bis 0,63, besonders bevorzugt 0 bis 0,45.

Die Organopolysiloxane (A) weisen Elemente, die ausgewählt werden aus N und S, vorzugsweise in Mengen von 0,01 bis 8 Gew.-%, bevorzugt von 0,1 bis 2,8 Gew.-%, besonders bevorzugt von 0,2 bis 2,1 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht des Organopolysiloxans (A), auf.

Bevorzugte Organopolysiloxane (A) sind solche der allgemeinen Formel IV

 $Y_q R_{3-q} Sio(SiR_2O)_m (SiRYO)_n SiR_{3-q} Y_g$  (IV),

30

wobei

- g 0, 1 oder 2,
- m 0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 1000 und
- n 0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 500 bedeuten und
- R und Y die oben dafür angegebenn Bedeutungen haben, mit der Maßgabe, daß mindestens ein Rest Y je Molekül enthalten ist und die m-Einheiten (SiR<sub>2</sub>O) und die n-Einheiten (SiR<sub>YO</sub>) beliebig im Molekül verteilt sein können.
- Bei den Organopolysiloxanen (A) aus Einheiten der Formel (I) handelt es sich besonders bevorzugt um im wesentlichen lineare Organopolysiloxane mit einem Verhältnis von Diorganosiloxaneinheiten (SiR<sub>2</sub>O) zu Diorganosiloxyeinheiten (SiR<sub>Y</sub>O) von vorzugsweise 1000 : 1 bis 2 : 1, besonders
- 15 bevorzugt 500 : 1 bis 10 : 1, insbesondere von 300 : 1 bis 15 : 1.
- Bei dem Bestandteil (B) der erfindungsgemäßen Emulsionen handelt es sich um kommerziell erwerbbare und gut untersuchte 20 Emulgatoren, wie z.B. Sorbitanester von Fettsäuren mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; Polyoxyethylensorbitanestern von Fettsäuren mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen und bis zu 35 Prozent Ethylenoxidgehalt; Polyoxyethylensorbitolestern von Fettsäuren mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen;
- Polyoxyethylenderivate von Phenolen mit 6 bis 20
  Kohlenstoffatomen am Aromaten und bis zu 95 Prozent
  Ethylenoxidgehalt; Fettamino- und Amidobetaine mit 10 bis 22
  Kohlenstoffatomen; Polyoxyethylenkondensate von Fettsäuren oder
  Fettalkoholen mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen mit bis zu 95
- Prozent Ethylenoxidgehalt; ionische Emulgatoren, wie Alkylarylsulfonate mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen in der Alkylgruppe; Fettsäureseifen mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen; Fettsulfate mit 8 bis 22 Kohlenstoffatome; Alkylsulfonate mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; Alkalimetallsalze von
- Dialkylsulfosuccinaten; Fettaminoxide mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; Fettimidazoline mit 6 bis 20 Kohlenstoffatomen; Fettamidosulfobetaine mit 10 bis 22

10

Kohlenstoffatomen; quarternäre Emulgatoren, wie Fettammoniumverbindungen mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; Fettmorpholinoxide mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; Alkalimetallsalze von carboxylierten, ethoxylierten Alkoholen mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen und bis zu 95 Prozent Ethylenoxid; Ethylenoxidkondensate von Fettsäuremonoestern des Glycerins mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen und bis zu 95 Prozent Ethylenoxid; Mono- oder Diethanolamide von Fettsäuren mit 10 bis 22 Kohlenstoffatomen; alkoxylierte Silicon-Emulgatoren mit Ethylenoxid- und oder Propylenoxideinheiten; Phosphatester.

Wie auf dem Gebiet der Emulgatoren wohl bekannt, können die Gegenionen im Falle von anionischen Emulgatoren Alkalimetalle, Ammoniak oder substituierte Amine, wie Trimethylamin oder Triethanolamin, sein. Normalerweise sind Ammonium-, Natrium- und Kaliumionen bevorzugt. Im Falle von kationische Emulgatoren ist das Gegenion ein Halogenid, Sulfat oder Methylsulfat. Chloride sind die zumeist industriell verfügbaren Verbindungen.

- Die obengenannten Fettstrukturen stellen üblicherweise die 20 lipophile Hälfte der Emulgatoren dar. Eine übliche Fettgruppe ist eine Alkylgruppe natürlichen oder synthetischen Ursprungs. Bekannte ungesättigte Gruppen sind die Oleyl-, Linoleyl-, Decenyl-, Hexadecenyl- und Dodecenylreste. Alkylgruppen können dabei cyclisch, linear oder verzweigt sein. 25 Andere mögliche Emulgatoren sind Sorbitolmonolaurat-Ethylenoxidkondensate; Sorbitolmonomyristat-Ethylenoxidkondensate; Sorbitolmonostearat-Ethylenoxidkondensate; Dodecylphenol-Ethylenoxidkondensate; Myristylphenol-Ethylenoxidkondensate; Octylphenyl-30 Ethylenoxidkondensate; Stearylphenol-Ethylenoxidkondensate; Laurylakohol-Ethylenoxidkondensate; Stearylalkohol-Ethylenoxidkondensate; Decylaminobetain; Cocoamidsulfobetain;
- Cetylimidazolin; 1-Hydroxyethyl-2-heptadecenylimidazolin; n-Cocomorpholinoxid; Decyldimethylaminoxid;
  Cocoamidodimethylaminoxid; Sorbitantristearat mit kondensierten
  Ethylenoxidgruppen; Sorbitantrioleat mit kondensierten

Olylamidobetain; Cocoimidazolin; Cocosulfoimidazolin;

20

Ethylenoxidgruppen; Natrium- oder Kaliumdodecylsulfat; Natriumoder Kaliumstearylsulfat; Natrium- oder
Kaliumdodecylbenzolsulfonat; Natrium- oder
Kaliumstearylsulfonat; Triethanolaminsalz des Dodecylsulfates;
Trimethyldodecylammoniumchlorid;
Trimethylstearylammoniummethosulfat; Natriumlaurat; Natriumoder Kaliummyristat.

Bevorzugt sind die nicht ionischen Emulgatoren.

10 Der Bestandteil (B) kann aus einem o.g. Emulgatoren oder aus einem Gemisch zweier oder mehrerer o.g. Emulgatoren bestehen.

Die erfindungsgemäßen Emulsionen enthalten Emulgator (B) in Mengen von vorzugsweise 1 bis 60 Gew.-%, besonders bevorzugt 5 bis 30 Gew.-%, jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht an Organopolysiloxan (A).

Die erfindungsgemäßen Emulsionen können weiterhin als
Bestandteil (D) weitere Organosiliciumverbindungen aufweisen.
Beispiele für Organosiliciumverbindungen (D) sind Silane,
Siliconöle die keine Elemente N und S enthalten und
Siliconharze.

Beispiele für Silane (D) sind Vinyltris(methoxyethoxy)silan,
Tetraethoxysilan, Methyltriethoxysilan, anhydrolysiertes
Methyltriethoxysilan, Aminoethylaminopropyltrimethoxysilan,
Aminoethylaminopropyl(methyl)dimethoxysilan.

Als Siliconöle (D) kommen alle flüssigen Silicone in Frage, die 30 keine Elemente N und S enthalten, die substituiert oder nicht substituiert sind und Viskositäten von 0,5 bis 500 000 mPa·s, insbesondere 0,5 bis 80 000 mPa·s bei 25°C aufweisen.

Ferner können auch Siliconharze (D), wie z.B.

Methylsiliconharze oder Methyl-/dimethyl-siliconharze oder Phenylsiliconharze zuemulgiert werden. Des weiteren sind Mischungen aus diesen 3 vorgenannten Organosiliciumverbindungen

20

(D) möglich, die dann als Gemisch in unterschiedlichen Zusammensetzungen emulgiert werden.

Die erfindungsgemäßen Emulsionen enthalten

- Organosiliciumverbindungen (D) in Mengen von vorzugsweise 0 bis 75 Gew.-%, besonders bevorzugt 0 bis 40 Gew.-%, ganz besonders bevorzugt von 0 bis 10 Gew.% jeweils bezogen auf das Gesamtgewicht an Organopolysiloxan (A).
- Die erfindungsgemäßen Emulsionen liegen in wasserverdünnbarer Form vor. Die erfindungsgemäßen Emulsionen werden typischerweise verdünnt angewendet, z.B. mit anderen wässrigen Produkten vermischt und/oder sie gelangen nach Verdünnung mit Wasser zur Anwendung.

Darüber hinaus können die erfindungsgemäßen Emulsionen für alle Anwendungen eingesetzt werden, bei denen auch bisher Organopolysiloxane (A) in wasseremulgierter Form verwendet wurden.

Alle vorstehenden Symbole der vorstehenden Formeln weisen ihre Bedeutungen jeweils unabhängig voneinander auf. In allen Formeln ist das Siliciumatom vierwertig.

In den folgenden Beispielen sind, falls jeweils nicht anders angegeben, alle Mengen- und Prozentangaben auf das Gewicht bezogen, alle Temperaturen 20°C und alle Drücke 1013 hPa (abs.). Alle Viskositäten werden bei 25°C bestimmt.

#### Beispiele

In den Beispielen werden die in Tabelle 1 aufgeführten Rohstoffe eingesetzt:

#### Tabelle 1

5

Rohstoff	Beschreibung
AK 350	Polydimethylsiloxan-Öl mit Trimethylsilyl-
	Endgruppen, Viskosität bei 25 °C: 350 mm²/s.
Aminöl 1	Polydimethylsiloxan-Öl mit
	Aminoethylaminopropyl-Seitengruppen.
	Viskosität: 4000 mPas; Aminzahl: 0,14
AP 500	Polydimethylsiloxan-Öl mit Trimethylsilyl-
	Endgruppen, in der Kette teilweise phenyl-
	substituiert. Viskosität: 500 mPas
Aminöl 2	Polydimethylsiloxan-Öl mit ca. 130
·	Dimethylsiloxy-Einheiten.
	Endgruppen: Aminopropyldimethylsiloxy.
·	Alle oben beschriebenen Silicon-Produkte sind
	bei der Wacker-Chemie GmbH erhältlich.
VE-Wasser	Vollentsalztes Wasser
IT 10/80	Isotridecylalkohol-polyethylenglykolether (10
	E0-Einheiten), 80 %ig in Wasser.: Lutensol®
	TO 108 der BASF AG.
IT 5	Isotridecylalkohol-polyethylenglykolether (5
	E0-Einheiten). Lutensol® TO 5 der BASF AG.

Die erfindungsgemäßen O/W-Emulsionen X 610, H 601/1 und K 793 werden durch Vermischen der Rohstoffe von Tabelle 1

10 hergestellt, wobei Geräte nach dem Stand der Technik (z.B. schnell-laufender Dissolver) verwendet werden. Bei der Herstellung wird eine sogenannte steife Phase durchlaufen.

Nicht erfindungsgemäß sind die Beispiele X 608, H 601/2 sowie 15 VS 204.

Teilchengrößenverteilung: Anhand der Beispiele X 610 und K 793 wird demonstriert, dass die erfindungsgemäß hergestellte verdünnte Emulsion eine engere Teilchengrößenverteilung als die mit Scherung hergestellte Verdünnungen, z.B. aus X 610 (39,9 % Gesamt-Festgehalt) oder die Verdünnung aus K 793 (35,0 % Silicongehalt) hat.

Lagerstabilität: K 793 ist niederviskos. Wird Essigsäure zugegeben (Tabelle 5), so steigt die Viskosität der Emulsion sofort an. K 793 ist nach 2 Wochen Lagerung bei 50°C weiterhin dünnflüssig, während VS 204/4 (nicht erfindungsgemäß, enthält pro Mol Amin 0,5 Mol Essigsäure), das nach Herstellung hochviskos ist, standfest und somit unbrauchbar ist.

#### 15 Tabelle 2: Rezepturen X 608 und X 610:

	X 60	8	X 610		
Einsatzstoffe	Menge [g]	%	Menge [g]	% · .	
IT 10/80	35,00	5,0	35,00	5,7	
IT 5	20,00	2,8	20,00	3,3	
Aminöl 1	354,00	50,2	354,00	57,9	
VE-Wasser	294,00	41,7	202,00	33,1	
Essigsäure, 80%	1,70	0,2	0,00	0,0	
Gesamt	704,70	100,0	611,00	100	

Tabelle 3

Ergebnis	X 608	X 608 verdünnt	X 610	X 610 verdünnt
Festgehalt in %	56,6	38,0	67,09	. 39,9
Teilchengröße in nm	148	170	209	228
Teilchengrößen- verteilung	eng	breit	eng	breit
Viskosität in mPa·s (25°C); Brookfield Spindel 2, 2,5 1/min	standfest		1230	
На	6,0	-~	8,5	

Die hochkonzentrierten Emulsionen wurden am Dissolver unter Scherung zu verdünnten Emulsionen verdünnt.

Tabelle 4: Rezeptur K 793:

Einsatz-stoffe	Menge [g]	o\o
IT 10/80	5,40	9,0
Aminöl 1	33,00	55,0
VE-Wasser	21,50	35,8
Konservierer CB	0,12	0,2
		0,0
Gesamt	60,02	100,0

Tabelle 5: Rezeptur VS 204 (hergestellt aus K 793 mit Essigsäure-Zusatz) und Ergebnisse:

	Mengen an	Viskosität	Teilchengröße
	K 793 +	(25°C)	
	Essigsäure	Brookfield	•
		Spindel2; 2,5	
		1/min	
Versuchsnummer	Menge [g]	(mPa·s)	(nm)
K 793	450 + 0	1400	205
VS 204/2	450 + 0,12	10625	202
VS 204/3	450 + 0,58	21250	184
VS 204/4	450 + 1,16	21750	138

#### 5 Tabelle 6: Rezepturen H 601/1 und H 601/2:

	H 601/1		H 601/2	
Einsatzstoffe	Menge [g]	%	Menge [g]	૪
IT 10/80	54,00	8,7	54,00	8,7
Aminöl 2	330,00	53,2	330,00	53,2
VE-Wasser	236,00	38,1	232,00	37,4
Essigsäure, 80%	0,00	0,0	4,00	0,6
Gesamt	620,00	100,0	620,00	100,0

Tabelle 7: Ergebnisse H 601/1 und H 601/2:

Ergebnis	H 601/1	H 601/2	
	(ohne Essigsäure)	(mit Essigsäure)	
Festgehalt in %	60,2	60,2	
Partikelgröße in	172	147	
nm	1/2	74,	
Viskosität bei			
25°C in mPa·s	1.100	76.500	
(Brookfield,	1.100	76.500	
Spindel 2)			
рн	9,0	4,5	

#### Patentansprüche:

- 1. Hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Organopolysiloxanen, welche
- (A) mindestens 45 Gew.-% Organopolysiloxan, das neben den Elementen Si, O, C, H auch Elemente enthält, die ausgewählt werden aus N und S,
  - (B) Emulgator und
  - (C) Wasser enthalten,
- wobei die hochkonzentrierten Emulsionen einen pH-Wert von mindestens 7,5 und eine Viskosität bei 25 °C von höchstens 50 000 mPa·s besitzen.
- Emulsionen nach Anspruch 1, bei denen die
   Organopolysiloxane (A) aus Einheiten der allgemeinen Formel

 $R_a Y_b Si (OR^1)_C O_{4-(a+b+c)}$ 

(I);

2

20

aufgebaut sind, worin

- R Wasserstoffatom oder einen einwertigen organischen Rest, der Elemente enthält, die ausgewählt werden aus O, C und H,
- R<sup>1</sup> Wasserstoffatom, einen Alkylrest oder einen
- 25 Alkoxyalkylrest,
  - Y einen einwertigen, SiC-gebundenen Rest, der Elemente enthält, die ausgewählt werden aus O, C und H, und zusätzlich Elemente enthält, die ausgewählt werden aus N und S,
- 30 a 0, 1, 2 oder 3,
  - b 0, 1, oder 2 und
- c 0, 1, 2 oder 3 bedeuten,
   mit der Maßgabe, daß die Summe aus a, b und c in den
   Einheiten der allgemeinen Formel (I) kleiner oder gleich 3
  ist und pro Molekül mindestens ein Rest Y enthaltend ist.

3. Emulsionen nach Anspruch 2, bei denen die Reste Y solche der allgemeinen Formel II

$$R^{2}_{2}NR^{3}(-NR^{2}-R^{3})_{x}$$
 (II),

5

sind, worin

- x 0 oder eine ganze Zahl von 1 bis 10,
- $R^2$  Wasserstoff, einen Alkylrest, Cycloalkylrest oder einen Rest der Formeln -C(=0)-R oder -CH $_2$ -CH $_2$ -C(=0)-O-R und
- 10 R<sup>3</sup> einen zweiwertigen Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen je Rest bedeuten und
  - R die oben dafür angegebene Bedeutung hat.
- 4. Emulsionen nach Anspruch 1 bis 3, bei denen die Emulgatoren (B) nicht ionische Emulgatoren sind.
  - 5. Emulsionen nach Anspruch 1 bis 4, welche Emulgator (B) in Mengen von 1 bis 60 Gew.-%, bezogen auf das Gesamtgewicht an Organopolysiloxan (A) enthalten.

20

- 6. Emulsionen nach Anspruch 1 bis 5, welche als Bestandteil (D) weitere Organosiliciumverbindungen aufweisen.
- 7. Emulsionen nach Anspruch 6, bei denen die
  25 Organosiliciumverbindungen (D) ausgewählt werden aus
  Silanen, Siliconölen die keine Elemente N und S enthalten
  und Siliconharzen.

10

- 8. Verfahren zur Herstellung von Emulsionen mit enger Teilchengrößenverteilung, bei dem hochkonzentrierte Öl-in-Wasser-Emulsionen von Organopolysiloxanen, welche
  - (A) mindestens 45 Gew.-% Organopolysiloxan, das neben den Elementen Si, O, C, H auch Elemente enthält, die ausgewählt werden aus N und S,
  - (B) Emulgator und

50 000 mPa·s besitzen,

- (C) Wasser enthalten, wobei die hochkonzentrierten Emulsionen einen pH-Wert von mindestens 7,5 und eine Viskosität bei 25 °C von höchstens
- ohne oder nur mit geringer Scherung verdünnt werden.



Internation No PCT/EP 03/12430

A. CLASS	IFICATION OF SUBJECT MATTER		-, ,
IPC 7	C08J3/03 C08L83/08		
	o International Patent Classification (IPC) or to both national classifi	ication and IPC	
	SEARCHED		
IFC /	ocumentation searched (classification system followed by classifica COSJ COSL		
Documenta	tion searched other than minimum documentation to the extent that	such documents are included in the fields	searched
Electronic o	ata base consulted during the international search (name of data b	ase and where practical search terms use	ud)
	ternal, WPI Data, PAJ	practical according age	
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	alevant paccago	T
	The re-	erevani passages	Relevant to daim No.
X	DE 195 17 346 A (WACKER) 14 November 1996 (1996-11-14) page 7, line 5 - line 30		1-7
X	US 5 000 861 A (YANG) 19 March 1991 (1991-03-19) example 1		1-7
X	US 6 409 934 B1 (NAGANAWA ET AL) 25 June 2002 (2002-06-25) examples 1-4		1-7
X	US 5 852 110 A (GEE) 22 December 1998 (1998-12-22) claim 1		1-7
A	US 4 182 682 A (KÖRNER) 8 January 1980 (1980-01-08) claim 1		1
			·
	er documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed	іп алпех.
Special cat	egories of cited documents :	"T" later document published after the Inte	molional fills and a
"A" document	nt defining the general state of the art which is not ared to be of particular relevance	or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the	the application but
E' earlier de	Ocument but nublished on or offer the international	invention "X" document of particular relevance; the c	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
'L' documen	t Which may throw doubts on priority, claim(e) or	cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the do	he considered to
Citation	cited to establish the publication date of another or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the c cannot be considered to involve an inv	laimed importion
otner m		document is combined with one or mo ments, such combination being obvious	re other such doou
"P" document later that	it published prior to the international filing date but In the priority date claimed	m die au.	
	ctual completion of the international search	8° document member of the same patent in Date of mailing of the international sea	
5	March 2004	23/03/2004	
Name and ma	ailing address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk		
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Lentz, J.C.	}



Interaction No PCT/EP 03/12430

		<del></del>			00, 22.00
Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
DE 19517346	Α	14-11-1996	DE	19517346 A1	14-11-1996
			ĀT	188685 T	15-01-2000
			DE	59604176 D1	
			MO	9635652 A1	17-02-2000
			EP	0824510 A1	14-11-1996
			ES	0024510 A1	25-02-1998
•			TW	2143205 T3	01-05-2000
			ÜS	440591 B	16-06-2001
				6294608 B1	25-09-2001
US 5000861	Α	19-03-1991	AT	140719 T	15-08-1996
			AU	624263 B2	04-06-1992
			ΑU	6119390 A	28-02-1991
			BR	9004149 A	03-09-1991
			CA	2023802 A1	24-02-1991
			DE	69027897 D1	29-08-1996
			DE	69027897 T2	12-12-1996
			EP	0415254 A2	06-03-1991
			ΙE	903034 A1	27-02-1991
			JP	2773784 B2	09-07-1998
			JP	3097971 A	23-04-1991
US 6409934	B1	25-06-2002	CA	2324629 A1	29-04-2001
			DE	60001255 D1	27-02-2003
•			DE	60001255 T2	09-10-2003
			EP	1096059 A1	02-05-2001
			JP	2001192973 A	17-07-2001
US 5852110	A	22-12-1998	NONE		
US 4182682	Α	08-01-1980	AU	517743 B2	20-08-1981
			AU	4231178 A	28-06-1979
			BE	873034 A1	17-04-1979
			DE	2844952 A1	28-06-1979
			FR	2412641 A1	20-07-1979
•			GB .	2011930 A ,B	18-07-1979
			IT	1109445 B	16-12-19 <del>8</del> 5
			ĴP	1156026 C	
		• •	JP	54088399 A	15-07-1983
			JP	57047789 B	13-07-1979 12-10-1982
			<b>U</b> ,	J/ U4/ / QJ D	12-10-1982
			NL	7811132 A	26-06-1979

IPK 7	FIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C08J3/03 C08L83/08		
Nach der In	temationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klass	ifikation und der IPK	
	RCHIERTE GEBIETE		
Recherchie	nter Mindestprüfstoff (Klassifikatlonssystem und Klassifikatlonssymbole CO8J CO8L	<b>3)</b>	
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow	reit diese unter die recherchierten Geblete	fallen
Während d	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	me der Datenbank und evtl. verwendete S	uchbegriffe)
EPO-In	ternal, WPI Data, PAJ		
	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Retracht kommenden Teile	Betr, Anspruch Nr.
Kategorie*	Dazelchilding dat Vetonerittichung, soweit entorcentul ditter Angabe	der ar benden Kommenden Tene	
l <sub>x</sub>	DE 195 17 346 A (WACKER)		1-7
	14. November 1996 (1996–11–14)		
	Seite 7, Zeile 5 - Zeile 30		
Х	US 5 000 861 A (YANG)		1-7
	19. März 1991 (1991-03-19) Beispiel 1		•
			1 7
X	US 6 409 934 B1 (NAGANAWA ET AL) 25. Juni 2002 (2002-06-25)		1-7
	Beispiele 1-4		
V	US 5 852 110 A (GEE)		1–7
X	22. Dezember 1998 (1998-12-22)		
	Anspruch 1		
A	US 4 182 682 A (KÖRNER)		1
	8. Januar 1980 (1980-01-08)		
	Anspruch 1		
	eltere Veräffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu	Y Siehe Anhang Patentfamilie	
en en	tnehmen	<u>K</u>	Laterration oler Associated deturn
"A" Veröf	fentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert,	"T" Spätere Veröffentlichung, die nach den oder dem Prioritätsdatum veröffentlich Anmeldung nicht kollidiert, sondern nu	t worden list und mit der
*E* ältere	nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist s Dokument, das jedoch erst am oder nach dem Internationalen	Erfindung zugrundellegenden Prinzips Theorie angegeben ist	oder der ihr zugrundellegenden
*L* Veröf	fentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-	"X" Veröffentlichung von besonderer Bedei kann allein aufgrund dieser Veröffentli erfinderischer Tätigkeit beruhend betra	chung nicht als neu oder auf
and	olnen zu lässen, oder durch die das Veröffentlichungsdaturn elner eren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie	<ul> <li>Yeröffentlichung von besonderer Bedekann nicht als auf erfinderischer Tätigl</li> </ul>	utung; die beanspruchte Erfindung
ause "O" Verö	geführt) ffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,	werden, wenn die Veröffentlichung mit Veröffentlichungen dieser Kategorie in	einer oder mehreren anderen Verbindung gebracht wird und
"P" Veröf	Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht fentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	diese Verbindung für einen Fachmann *&* Veröffentlichung, die Mitglied derselber	nanellegend ist
	es Abschlusses der internationalen Recherche	Absendedatum des internationalen Re	cherchenberichts
	5. Maerz 2004	23/03/2004	
<u> </u>		Bevolimächtigter Bediensteter	
Name un	d Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2	Devolitizatinglet bedietizieret	
	NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31–70) 340–3016	Lentz, J.C.	

# INTERNATIONALE CHERCHENBERICHT Angaben zu Veröffentlichungen, die zur seiben Patentfamilie gehören

PCT/EP 03/12430

	T				
Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung	
DE 19517346 A	14-11-1996	DE AT DE WO EP ES TW	19517346 A1 188685 T 59604176 D1 9635652 A1 0824510 A1 2143205 T3 440591 B 6294608 B1	15-01-2000 1 17-02-2000 1 14-11-1996 1 25-02-1998 3 01-05-2000 16-06-2001	
US 5000861 A	19-03-1991	AT AU AU BR CA DE DE IE JP JP	140719 T 624263 B2 6119390 A 9004149 A 2023802 A1 69027897 D1 69027897 T2 0415254 A2 903034 A1 2773784 B2 3097971 A	28-02-1991 03-09-1991 24-02-1991 29-08-1996 2 12-12-1996 2 06-03-1991 27-02-1991	
US 6409934 B1	25-06-2002	CA DE DE EP JP	2324629 A1 60001255 D1 60001255 T2 1096059 A1 2001192973 A	27-02-2003 2 09-10-2003	
US 5852110 A	22-12-1998	KEINE			1
US 4182682 A	08-01-1980	AU BE DE FR GB IT JP JP JP	517743 B2 4231178 A 873034 A1 2844952 A1 2412641 A1 2011930 A 1109445 B 1156026 C 54088399 A 57047789 B 7811132 A	28-06-1979 17-04-1979 28-06-1979 20-07-1979	